

Osmosis



مذاب داخل مذيب
مثال السكر (مذاب) في الماء (مذيب)

تقويم قبلي



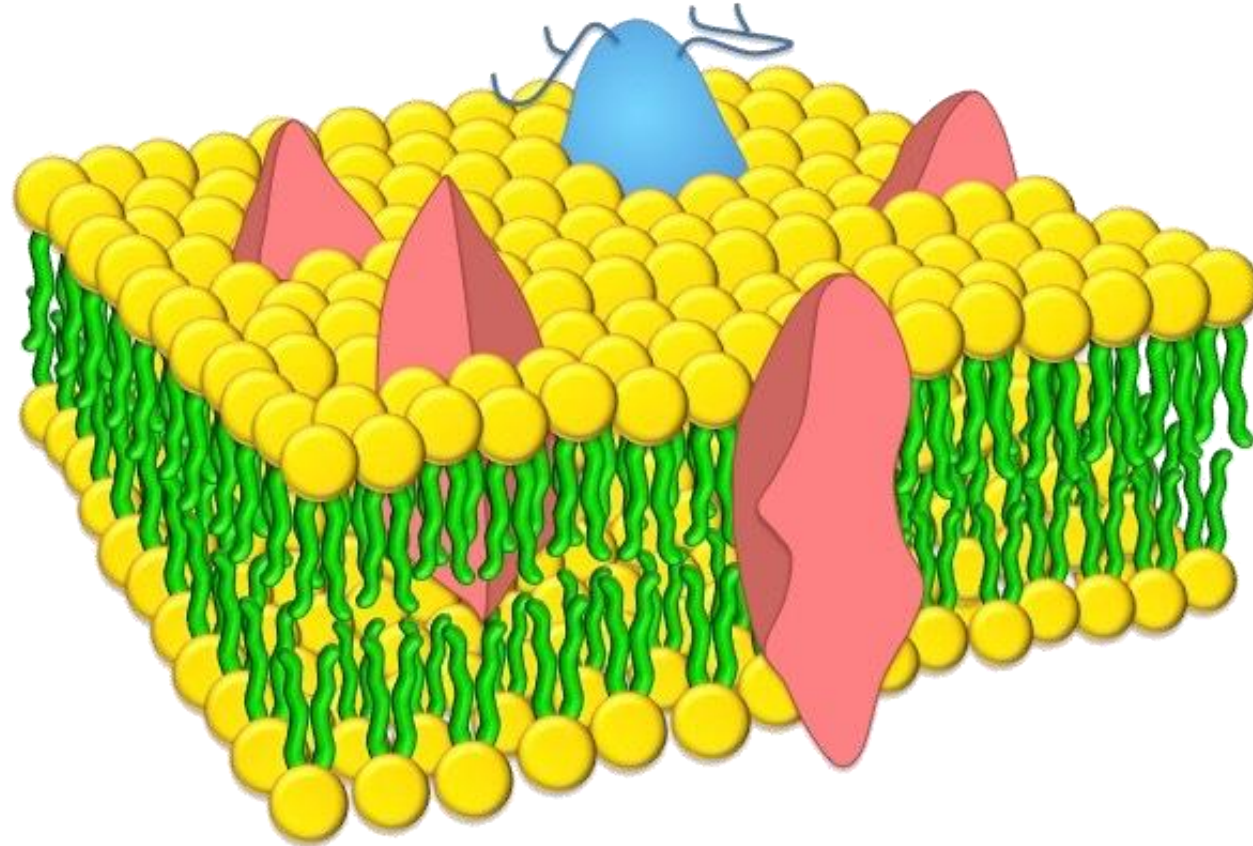
درسنا في الصف الـ ٩
المقصود بالأسموزية

محصلة الأنتشار لجزيئات الماء
من منطقة ذات جهد ماء أعلى
إلى منطقة ذات جهد ماء أقل،
عبر غشاء منفذ جزئياً



كما تعلمتن المقصود
بالمحلول

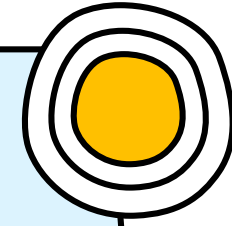
٥- ٤ حركة المواد عبر الأغشية



أهداف التعلم

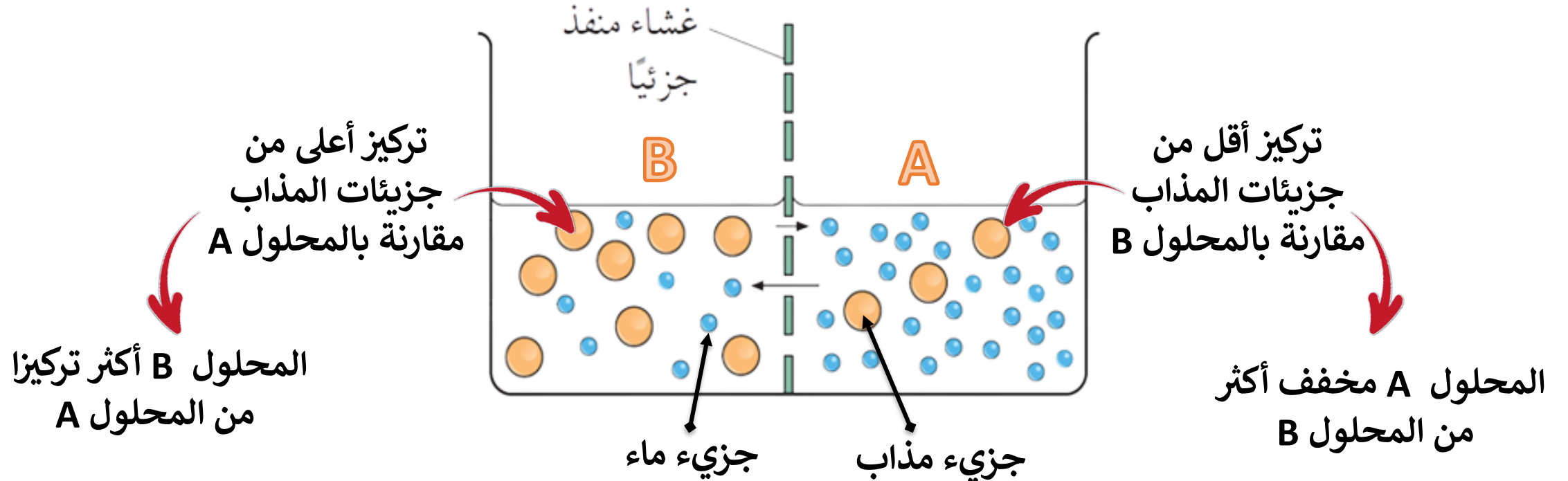


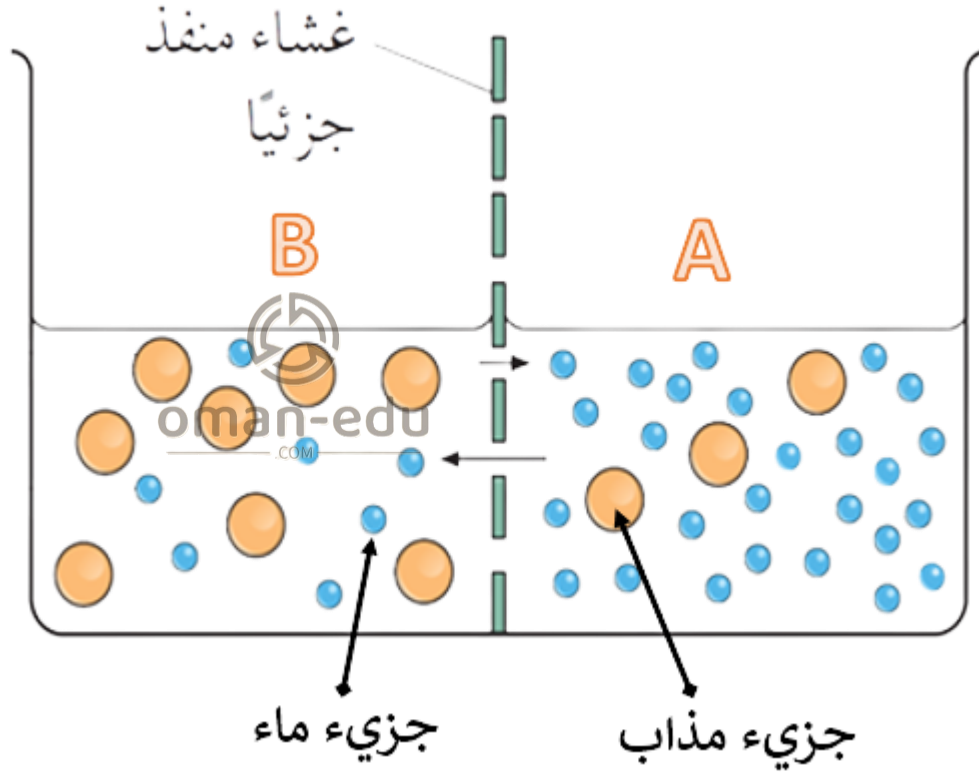
٥-٥ يصف ويشرح عمليات: الانتشار
البسيط، والانتشار المسهل،
والأسموزية، والنقل النشط،
والإدخال الخلوي، والإخراج الخلوي.



يبيّن الشكل محلولين تم فصلهما بغشاء منفذ جزئيًا. يسمح هذا الغشاء لجزيئات معيّنة فقط بالمرور خلاله، تمامًا مثل أغشية الخلايا الحيّة

ما الفرق بين المحلول A و المحلول B ؟





تخيّل ما سيحدث لو لم يكن الغشاء موجودًا

- سيتحرك كل من الجزيئات المذابة وجزيئات الماء عشوائيًا وبحرية في أي مكان داخل المحلولين.
- ومع تحركها عشوائيًا، سوف تتوزع جزيئات الماء وجزيئات المذاب بالتساوي في جميع أنحاء الحيز المتاح بالانتشار.
- وعند الوصول إلى حالة الاتزان سيكون تركيز المحلول نفسه في A و B

ولكن مع وجود الغشاء المنفذ جزئياً :

ما هي الجزيئات التي لن تستطيع عبور الغشاء ؟

جزيئات المذاب لأن حجمها كبير بحيث لا يمكنها عبور الغشاء إذ تتحرك جزيئات المذاب بشكل عشوائي، لكنها عندما تصطدم بالغشاء فإنها ببساطة ترتد مرة أخرى، ليبقى عدد جزيئات المذاب على جانبي الغشاء نفسه

ما هي الجزيئات التي ستستطيع عبور الغشاء ؟

ستعبر جزيئات الماء فقط إذ أنها تتحرك أيضًا بشكل عشوائي، لكنها قادرة على الانتقال من A إلى B ومن B إلى A وبمرور الزمن، ستميل جزيئات الماء إلى الانتشار أكثر بالتساوي بين A و B

B

A

نفس تركيز A	نفس تركيز B
جزيئات المذاب أكثر	جزيئات المذاب أقل
جزيئات الماء أكثر	جزيئات الماء أقل

سيقل حجم السائل في A لأنه يحتوي الآن على العدد نفسه من جزيئات المذاب، لكن مع مقدار أقل من جزيئات الماء. مما يجعل المحلول أكثر مركزاً بالمذاب

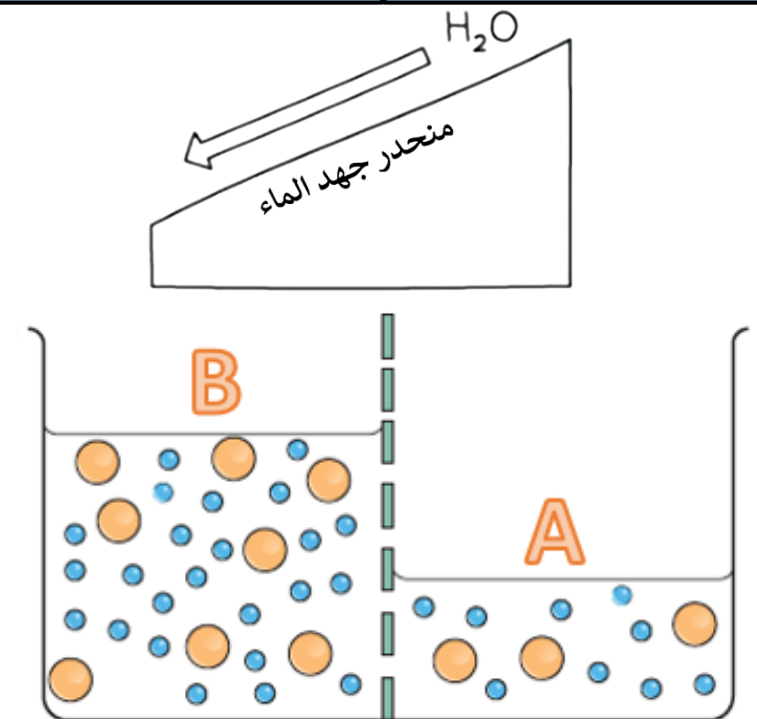
سيزداد حجم السائل في B لأنه يحتوي الآن على العدد نفسه من جزيئات المذاب، لكن مع مقدار أكبر من جزيئات الماء. مما يجعل المحلول مخففاً عن السابق

سيكون للمحلولين في A و B تركيز متقارب إلى حد كبير.

B

A

المحلول مركز	المحلول مخفف
جزيئات المذاب أكثر	جزيئات المذاب أقل
جزيئات الماء أقل (جهد ماء أقل)	جزيئات الماء أكثر (جهد ماء أعلى)



يستخدم الحرف اليوناني
ساي للتعبير عنه

قابلية أو ميل الماء إلى
الانتقال من مكان إلى آخر

جهد
الماء

سيتحرك الماء إلى أن يتساوى جهد الماء في
كل الحيز الموجود فيه، وعند هذه النقطة
يمكن القول إنه تم الوصول إلى الاتزان.

يعتمد جهد الماء بالإشارة إلى
الأسموزية على عاملين:

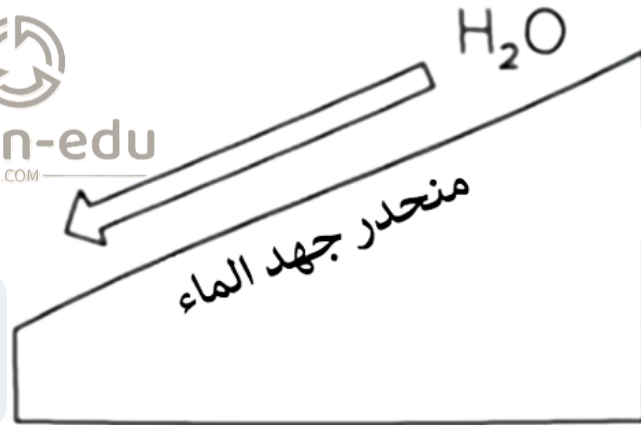
تركيز المحلول.

مقدار الضغط المؤثر عليه.

منطقة جهد
ماء مرتفع

oman-edu
COM

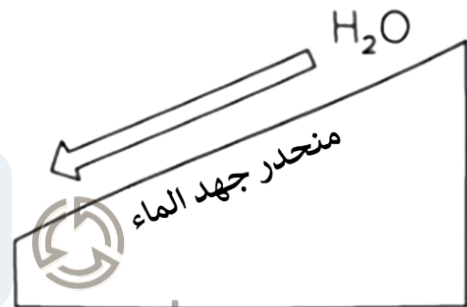
منطقة جهد
ماء منخفض



ينتقل الماء دائماً من منطقة ذات جهد ماء
مرتفع إلى منطقة ذات جهد ماء منخفض. لذا
يتحرك الماء دائماً مع منحدر جهد الماء.

تركيز المحلول.

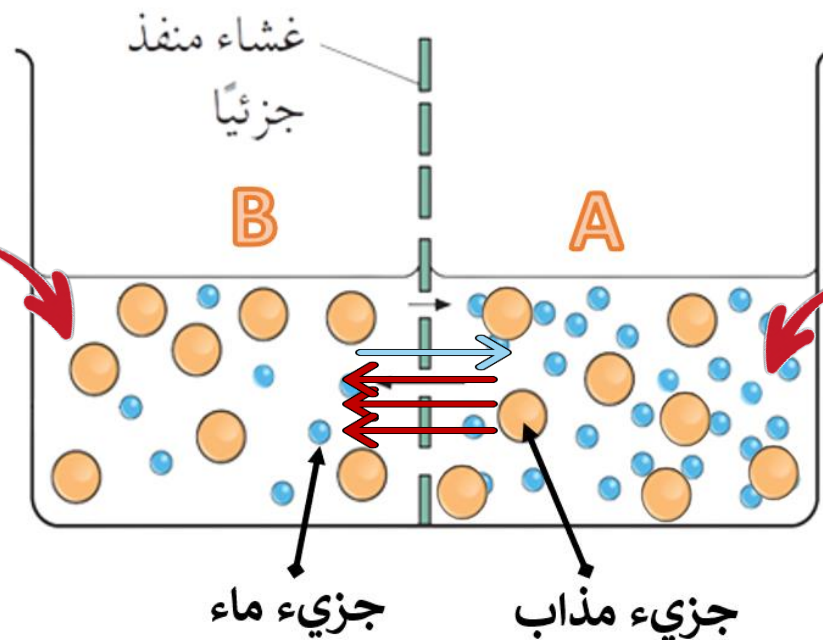
منطقة جهد
ماء مرتفع



المحلول A له جهد ماء أعلى من المحلول B، ولهذا السبب فإن محصلة حركة الماء هي من A إلى B (من جهد الماء الأعلى إلى جهد الماء الأقل).

محلول مركز

يحتوي على
القليل من الماء
له جهد ماء أقل



محلول مخفف

يحتوي على الكثير
من الماء

له جهد ماء عال

مقدار الضغط المؤثر عليه.

ماذا يحدث إذا أمكننا الضغط بشدة على المحلول B؟

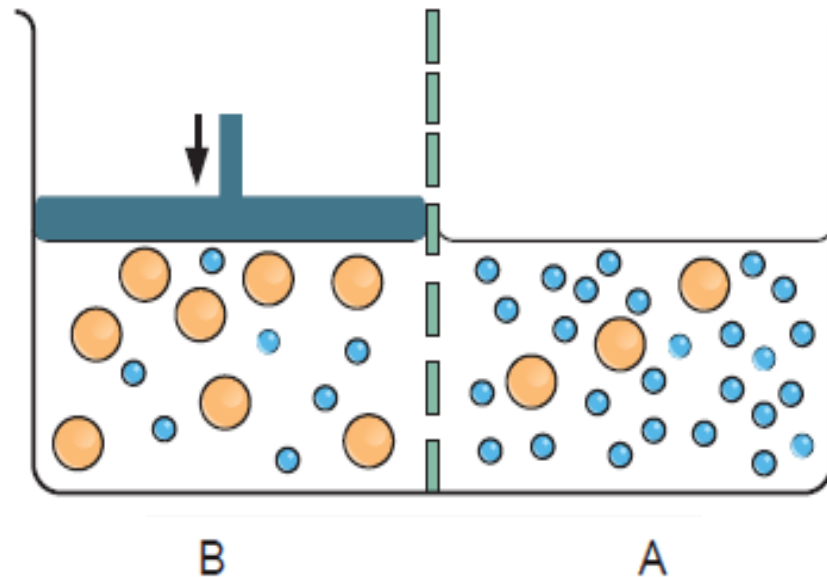


بزيادة الضغط على
المحلول B

يزيد جهد الماء فيه حتى يصبح
أعلى من جهد الماء في A

ينتقل الماء من B إلى A
نتيجة لتأثير الضغط

فتظهر حالة الاتزان



مصطلحات علمية

جهد الماء Water

:potential

مقياس لميل الماء إلى الانتقال من مكان إلى آخر. ينتقل الماء من المحلول ذي جهد الماء الأعلى إلى المحلول ذي جهد الماء الأقل. يقل جهد الماء بإضافة المذاب، ويزيد بتأثير الضغط. رمز جهد الماء هو ψ أو ψ_w .

قياس جهد الماء

وحدة الضغط كيلوباسكال kiloPascals تكتب اختصاراً kPa

أيهما أعلى في جهد الماء ؟

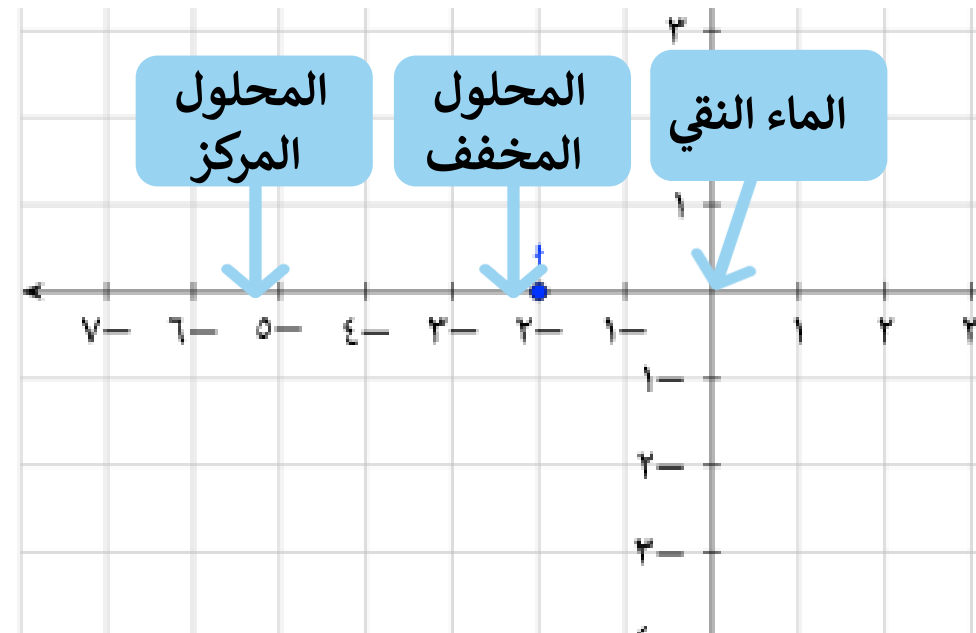


المحلول

الماء النقي

- kPa

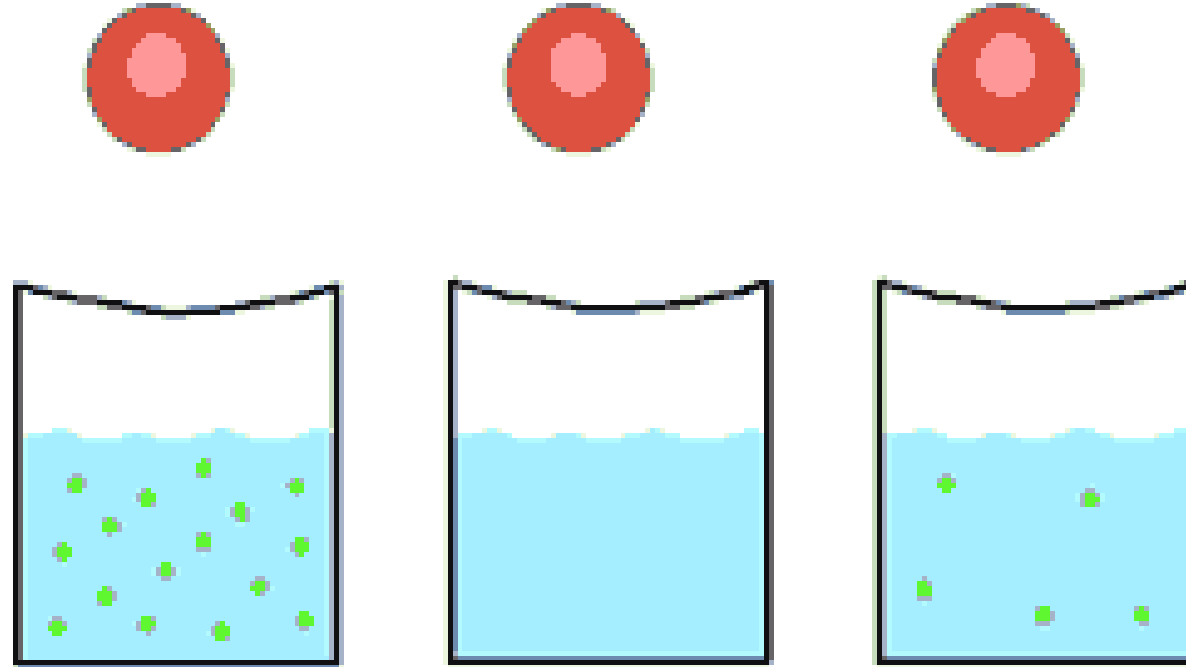
0 kPa

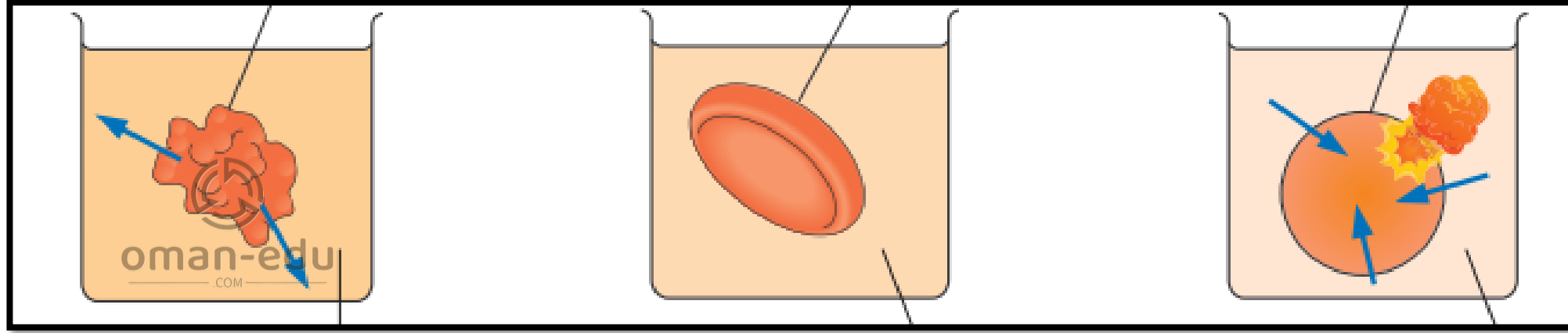


محلول مركز ← قيمة سالبة أكبر

محلول مخفف → قيمة سالبة أقل

الأسموزية في الخلايا الحيوانية

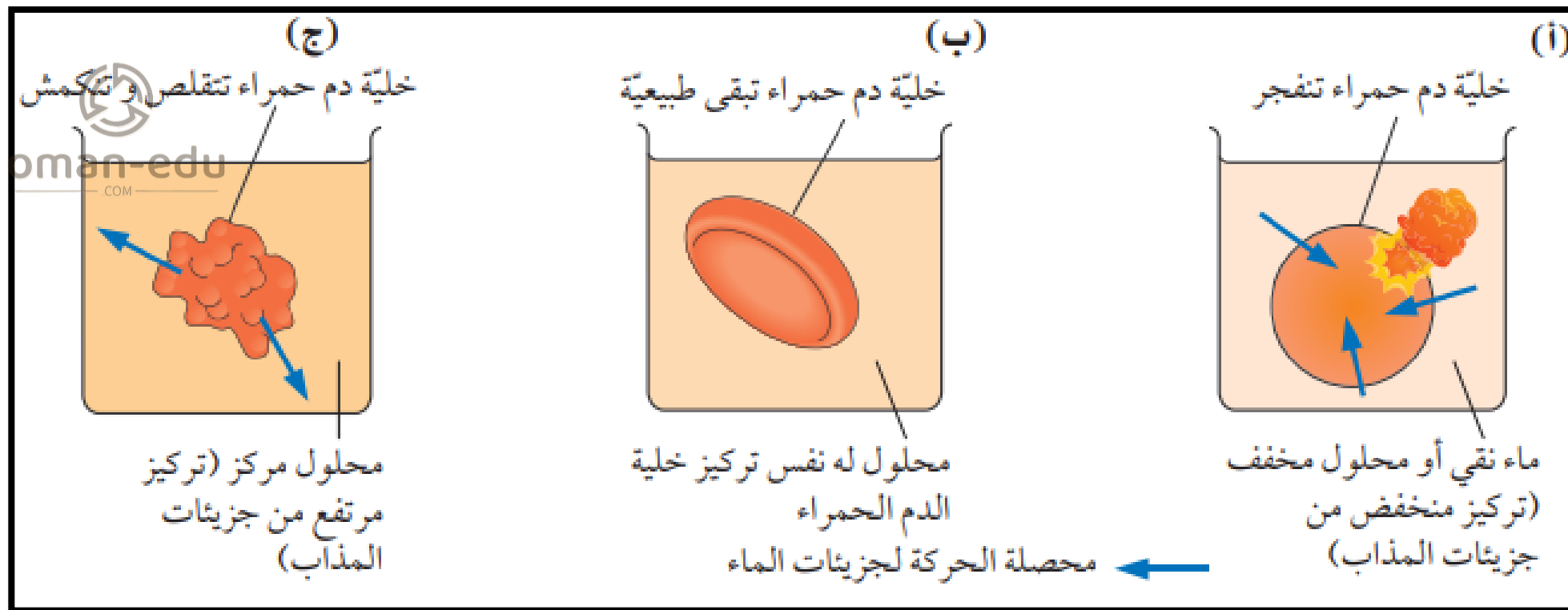




ما الذي يحدث
لخلايا الدم
الحمراء في
الأوساط
المختلفة ؟

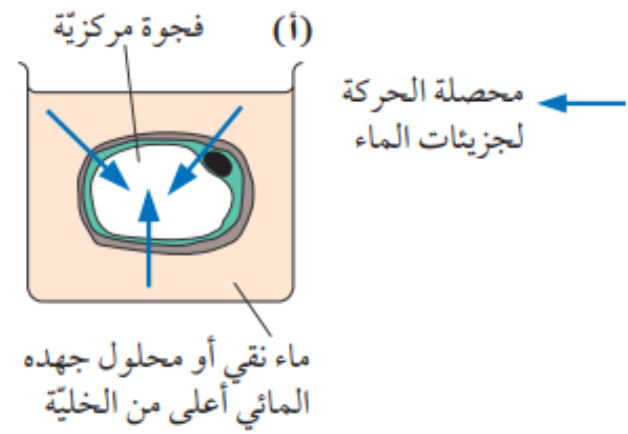
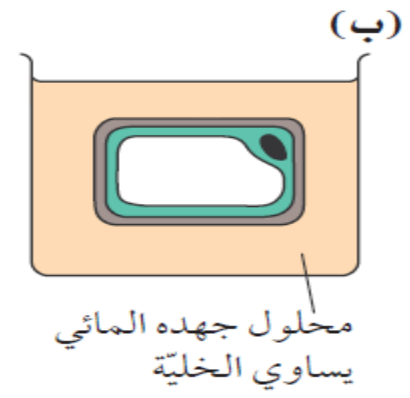
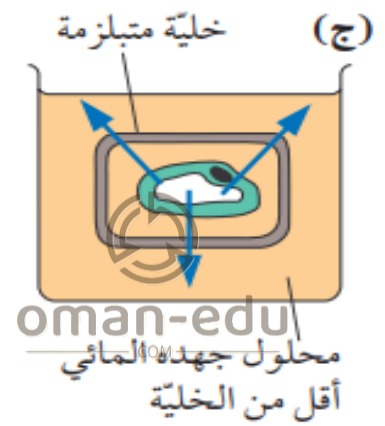
نوع الوسط الخارجي	ماء نقي أو محلول مخفف التركيز	محلول له نفس تركيز خلية الدم الحمراء	محلول مركز أو عالي التركيز
جهد الماء داخل وخارج الخلية	جهد الماء في الخارج كبير جهد الماء في الداخل قليل	جهد الماء في الخارج يساوي جهد الماء في الداخل	جهد الماء في الخارج قليل جهد الماء في الداخل كبير
اتجاه حركة الماء	من الخارج إلى الداخل	يتحرك بالتساوي بين الداخل والخارج	من الداخل إلى الخارج
صف ما يحدث للخلية	تنفجر الخلية	لا يحدث لها شيء	تتقلص وتنكمش الخلية

الأسموزية في الخلايا الحيوانية

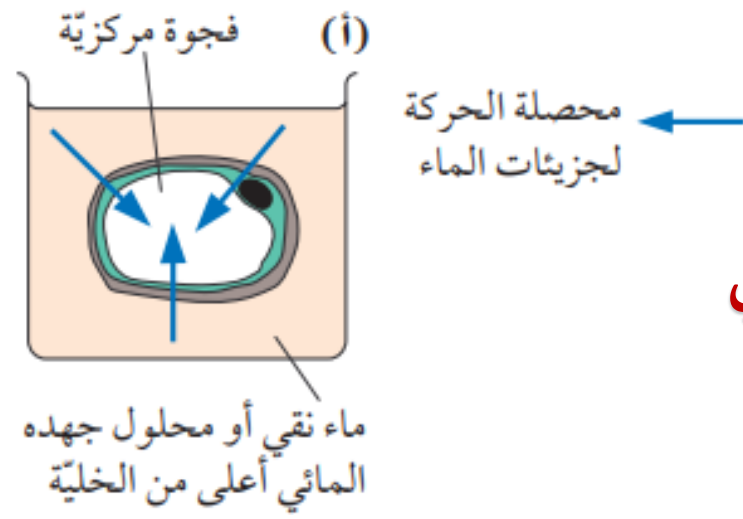
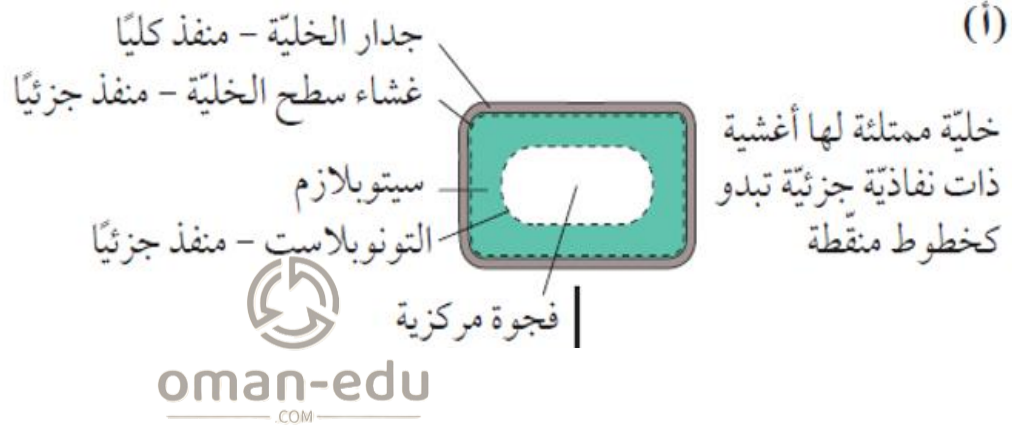
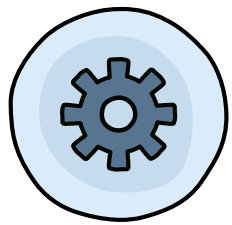


تعلم تعاوني

ما الذي يحدث
للخلية النباتية
في الأوساط
المختلفة ؟



نوع الوسط الخارجي	ماء نقي أو محلول مخفف التركيز	محلول له نفس تركيز خلية النباتية	محلول مركز أو عالي التركيز
جهد الماء داخل وخارج الخلية	جهد الماء في الخارج كبير جهد الماء في الداخل قليل	جهد الماء في الخارج يساوي جهد الماء في الداخل	جهد الماء في الخارج قليل جهد الماء في الداخل كبير
اتجاه حركة الماء	من الخارج إلى الداخل	يتحرك بالتساوي بين الداخل والخارج	من الداخل إلى الخارج
صف ما يحدث للخلية	تنتفخ الخلية لكن لا تنفجر	لا يحدث لها شيء	تصبح الخلية متبلزمة



ماذا يحدث إذا تم وضع خلية نباتية في ماء نقي أو محلول مخفف؟

ما علاقة جدار الخلية بالضغط المتراكم؟

إلى متى يستمر دخول الماء؟

ما نتيجة دخول الماء إلى الخلية؟

ما المقصود بالبروتوبلاست؟

لا تنفجر الخلية النباتية عند دخول الماء إليها؟

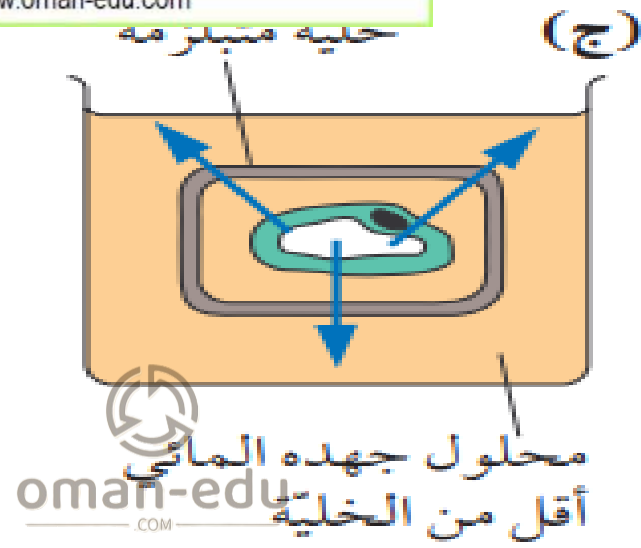
جدار الخلية غير مرن نسبياً فيتراكم الضغط بسرعة فيؤدي إلى دخول القليل من الماء للوصول إلى حالة الاتزان

إلى أن يتساوى جهد الماء داخل الخلية وخارجها (الاتزان) وتوصف بأنها ممتلئة

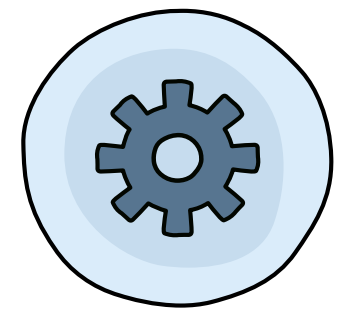
يزيد من جهد الخلية ويبدأ ضغط الخلية بالتراكم

المحتويات الحية للخلية النباتية، بما في ذلك غشاء سطح الخلية، باستثناء جدار الخلية

لأنها محاطة بجدار قوي وصلب يقاوم تمدد البروتوبلاست

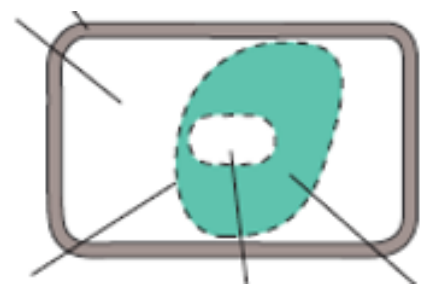


ماذا يحدث عندما توضع الخلية النباتية في محلول ذي جهد مائي منخفض، مثل محلول السكر المركز؟



ماذا يحدث للبروتوبلاست؟

ما هو الفرق بين الشكلين ←



الخلية متبلزمة كليا /
بد إنكماش
البروتوبلاست بعيدا عن
جدار الخلية



البلمة الابتدائية /
بدأ إنكماش
البروتوبلاست تدريجيا
بحيث لا يضغط على
جدارن الخلية ويحدث
نتيجة بدء فقدان الماء

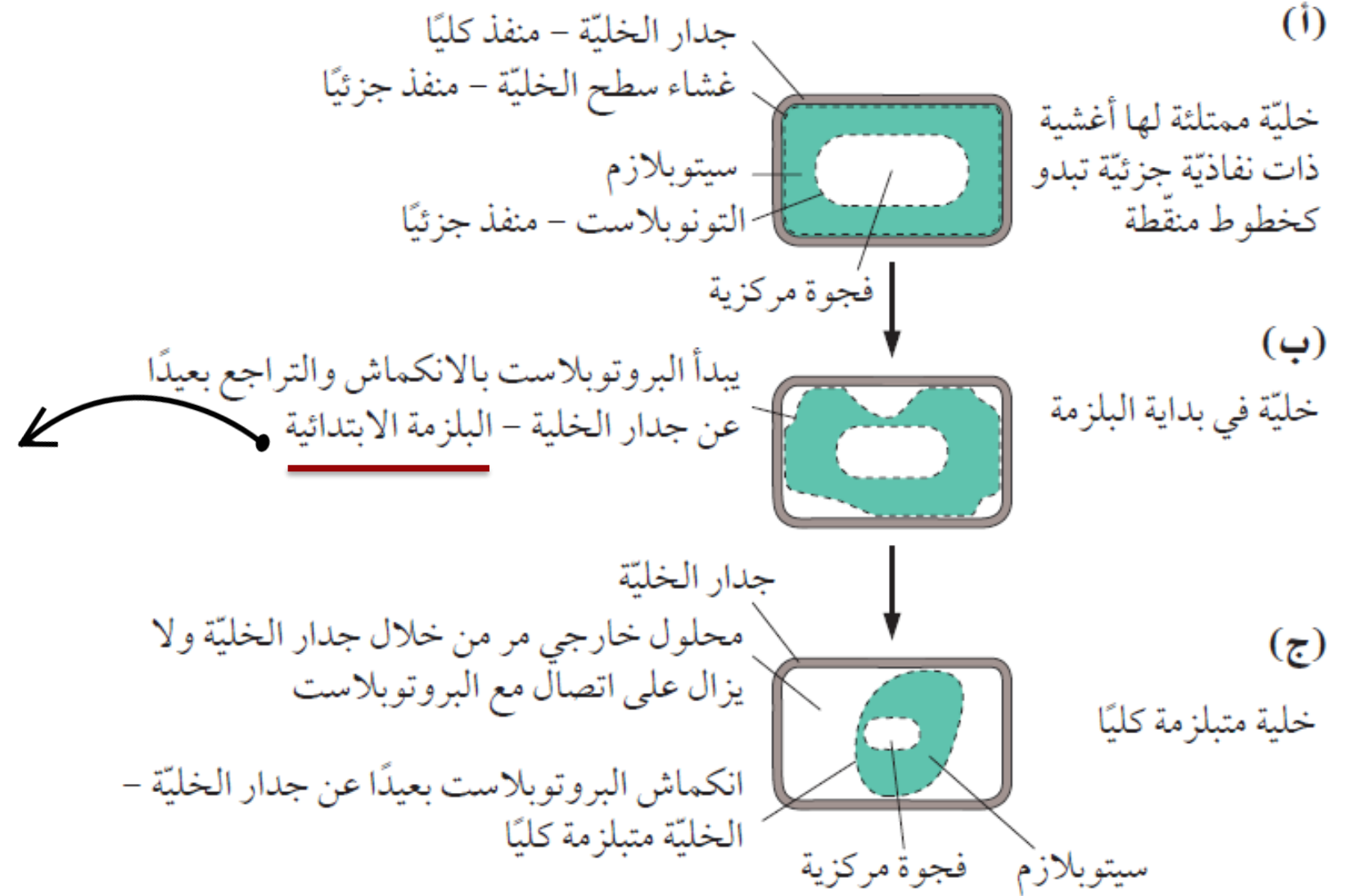


يبدأ بالانكماش
تدريجيا بحيث لا
يضغط على جدران
الخلية مطلقا. ويطلق
على ذلك بالبلمة

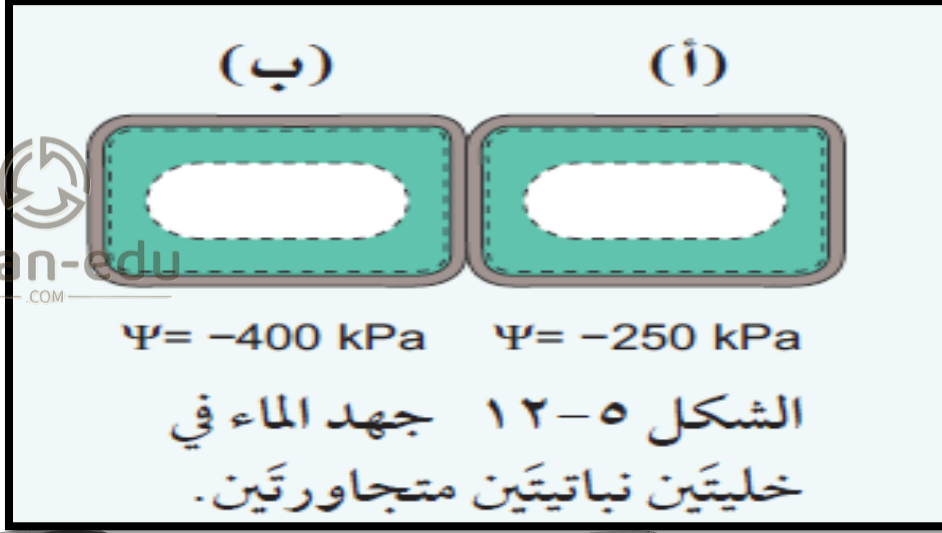
مع استمرار انكماش البروتوبلاست يبدأ بالتراجع تدريجيًا بعيدًا عن جدار الخلية



النقطة التي يكون عندها بدء حدوث
البلزمة عندما تبدأ الخلية النباتية أو
الخلية بدائية النواة بفقد الماء. عند
هذه النقطة لا يضع البروتوبلاست أي
ضغط على جدار الخلية



يبين الشكل ٥- ١٢ خليتين نباتيتين متجاورتين. (أ) أعلى من الخلية (ب) تذكر أن جهد الماء يكون أعلى كلما كان أقرب إلى الصفر



تقويم
ختامي
الورقة
الرابحة

في أي اتجاه سيكون
هناك محصلة حركة
لجزيئات الماء؟

السؤال
التالي

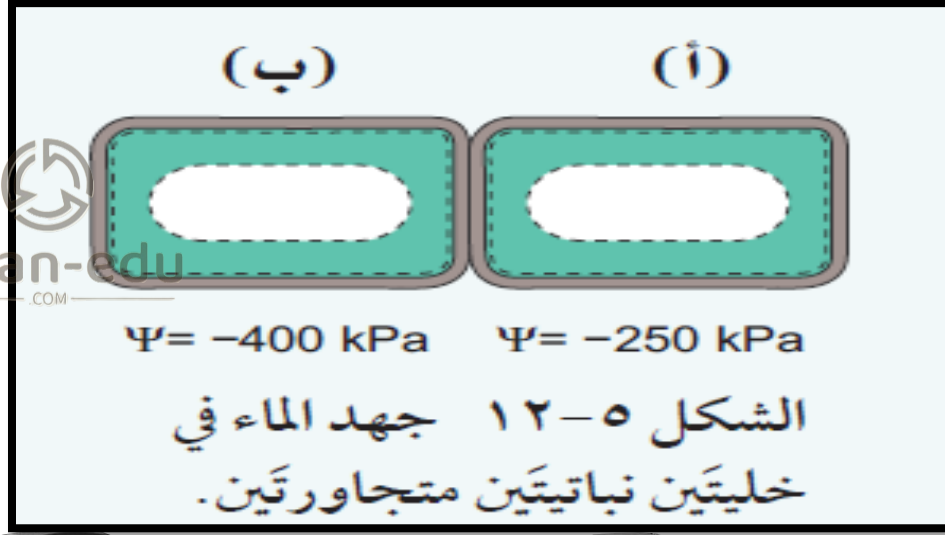




حاول مرة أخرى



يبين الشكل ٥- ١٢ خليتين نباتيتين متجاورتين. (أ) أعلى من الخلية (ب) تذكر أن جهد الماء يكون أعلى كلما كان أقرب إلى الصفر



اشرح المقصود
بالمصطلح «محصلة
الحركة»

السؤال
التالي

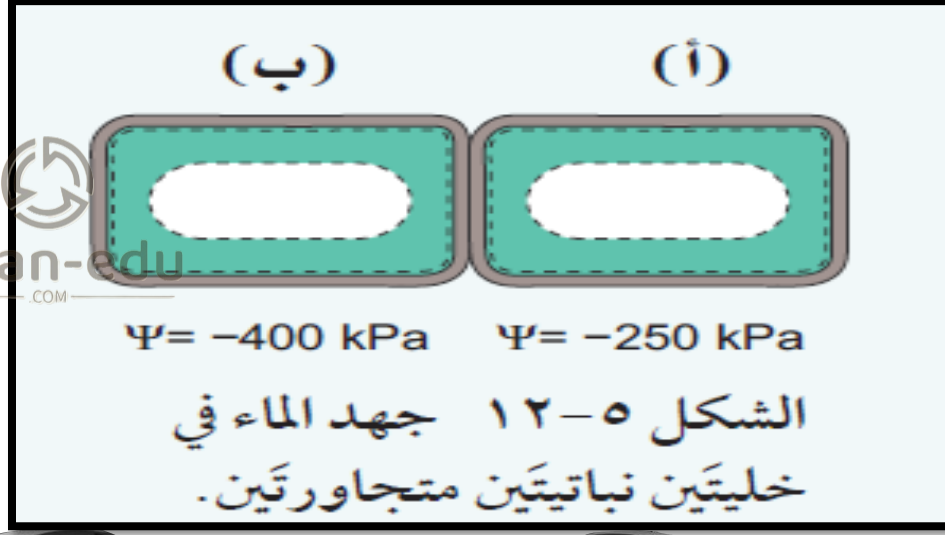




حاول مرة أخرى



يبين الشكل ٥- ١٢ خليتين نباتيتين متجاورتين. (أ) الماء للخلية (أ) أعلى من الخلية (ب) تذكر أن جهد الماء يكون أعلى كلما كان أقرب إلى الصفر



فسر إجابتك
في (أ).

السؤال
التالي

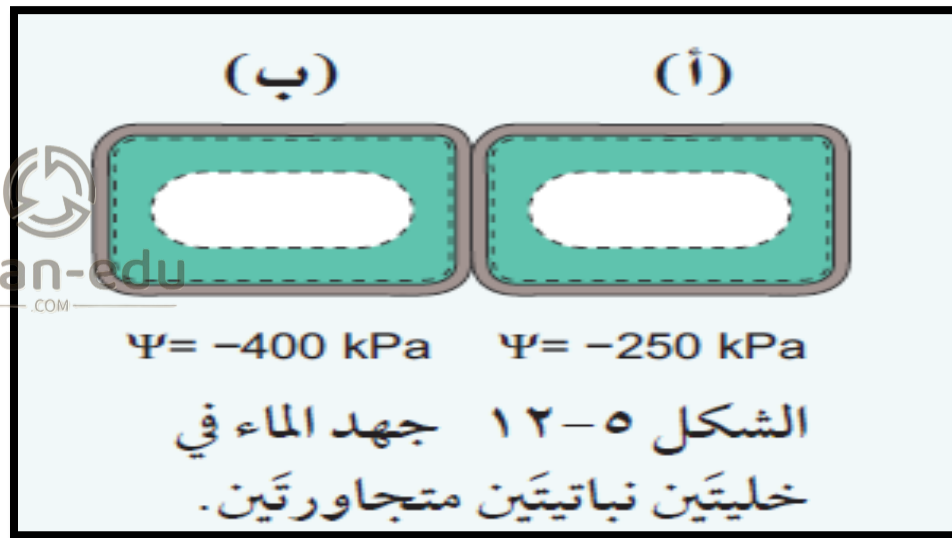




حاول مرة أخرى



يبين الشكل ٥- ١٢ خليتين نباتيتين متجاورتين. (أ) أعلى من الخلية (ب) تذكر أن جهد الماء يكون أعلى كلما كان أقرب إلى الصفر



اشرح ما سيحدث إذا
وُضعت الخليتان في:
ماء نقي.



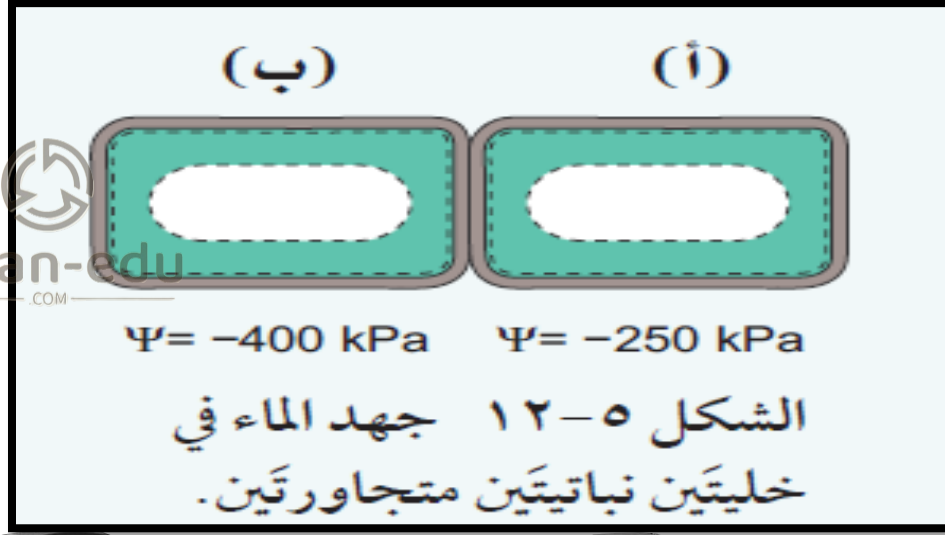
السؤال
التالي



حاول مرة أخرى



يبين الشكل ٥- ١٢ خليتين نباتيتين متجاورتين. (أ) أعلى من الخلية (ب) تذكر أن جهد الماء يكون أعلى كلما كان أقرب إلى الصفر



اشرح ما سيحدث إذا
وُضعت الخليتان في:
محلول سكروز بجهد ماء
أقل من كلا الخليتين





حاول مرة أخرى

